Rec'd PCT/PTC 07 JAN 2005

PCT/JP03/08552

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

04.07.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2002年 7月 8日

REC'D 2 2 AUG 2003

**PCT** 

WIPO

出 願 番 号
Application Number:

特願2002-199122

[JP2002-199122]

[ST. 10/C]:

出 願 人
Applicant(s):

関西ティー・エル・オー株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 8月 7日

今井康



Best Available Copy

【書類名】

特許願

【整理番号】

0205-055

【提出日】

平成14年 7月 8日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

H01L 21/31

H01L 21/318

【発明者】

【住所又は居所】

京都府京都市左京区松ヶ崎御所海道町 京都工芸繊維大

学内

【氏名】

田口 貢士

【発明者】

【住所又は居所】

京都府京都市左京区松ヶ崎御所海道町 京都工芸繊維大

学内

【氏名】

吉本 昌広

【特許出願人】

【識別番号】

899000046

【氏名又は名称】

関西ティー・エル・オー株式会社

【代理人】

【識別番号】

100075557

【弁理士】

【フリガナ】

サイキョウ

【氏名又は名称】

西教 圭一郎

【電話番号】

06-6268-1171

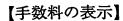
【選任した代理人】

【識別番号】

100101638

【弁理士】

【氏名又は名称】 廣瀬 峰太郎



【予納台帳番号】 009106

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 9307533

【プルーフの要否】 要



## 【書類名】 明細書

【発明の名称】 シリコン窒化膜の形成方法および形成装置

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 基板を処理容器の内部空間に収容し、

前記基板の収容される前記処理容器内にヘキサアルキルジシラザン  $\frac{1}{C_n H}$  2n+1)  $\frac{1}{3}$   $\frac{1}{3}$  がスとプラズマ励起された窒素化合物からなるガスとを供給し、

前記へキサアルキルジシラザンガスと前記プラズマ励起された窒素化合物からなるガスとの反応生成物を前記基板上に堆積させてシリコン窒化膜を形成することを特徴とするシリコン窒化膜の形成方法。

## 【請求項2】 前記基板は、

室温~800℃に加熱されることを特徴とする請求項1記載のシリコン窒化膜の形成方法。

【請求項3】 前記ヘキサアルキルジシラザンは、

ヘキサメチルジシラザン  $\{(CH_3)_3SiNHSi(CH_3)_3\}$  であることを特徴とする請求項1または2記載のシリコン窒化膜の形成方法。

【請求項4】 前記窒素化合物は、

 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか1種を含むガス構成であることを特徴とする請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載のシリコン窒化膜の形成方法。

【請求項5】 基板の表面にシリコン窒化膜を形成するシリコン窒化膜の形成 装置であって、

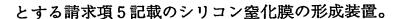
前記基板を内部空間に収容する処理容器と、

前記処理容器の内部空間にヘキサアルキルジシラザンガスを供給する第 1 ガス 供給手段と、

前記処理容器の内部空間に窒素化合物からなるガスを供給する第2ガス供給手段と、

前記処理容器の内部空間に供給される窒素化合物からなるガスをプラズマ励起 するプラズマ励起手段とを含むことを特徴とするシリコン窒化膜の形成装置。

【請求項6】 前記基板を加熱する加熱手段が、さらに設けられることを特徴



【請求項7】 前記ヘキサアルキルジシラザンは、ヘキサメチルジシラザンであり、

前記窒素化合物は、 $N_2$ または $N_{13}$ のうち少なくともいずれか1種を含むガス構成であることを特徴とする請求項5または6記載のシリコン窒化膜の形成装置。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

## 【発明の属する技術分野】

本発明は、たとえば集積回路基板の表面などに絶縁膜や保護膜として施されるシリコン窒化膜の形成方法および形成装置に関する。

[0002]

### 【従来の技術】

集積回路基板には、多くの電極が形成されるので電極間を絶縁するための絶縁 膜、また大気中の水分などから回路を保護するための保護膜いわゆるパッシベーション膜が形成される。たとえば半導体集積回路基板の1種であるMOSFET (Metal-Oxide-Semiconductor Field Effect Transistor) などでは、従来、シリコンウェハを熱酸化することによって形成されるシリコン酸化膜(SiO2)がゲート絶縁膜に用いられている。しかしながら、シリコン酸化膜は、緻密性に劣るので、異種材料を積層したとき、異種材料の構成元素が不純物としてシリコン酸化膜中を拡散し易く、不純物がシリコン酸化膜中を拡散して基板または電極に達することによって、半導体性能が阻害されるという問題がある。またシリコン酸化膜は、比誘電率が4.0程度であるので、たとえばMOSFETのゲート絶縁膜として使用されると、ゲート容量が小さくなるという問題がある。

[0003]

このような問題点を解決する技術の一つに、シリコン酸化膜に代えてシリコン 窒化膜を用いる方法がある。シリコン窒化膜は、シリコン酸化膜に比較して緻密 性に優れるとともに比誘電率も7.5程度と高く、さらに耐湿性にも優れるので 、前述のシリコン酸化膜に代わる絶縁膜として適するばかりでなく、パッシベー



ション膜としても適している。

### [0004]

このようなシリコン窒化膜を基板上に形成する先行技術が、たとえば特開2001-23904および特開平7-106256などに開示されている。特開2001-23904に開示される技術は、ヘキサメチルジシラザンガスとアンモニアガスとを用いて基板上にシリコン窒化膜を熱化学気相成長(CVD:

Chemical Vapor Deposition)させるものである。特開平7-106256に開示される技術は、モノシラン系化合物、有機シラン系化合物および窒素化合物からなる混合ガスに高周波電力を印加してプラズマ励起させ、これらの反応生成物としてシリコン窒化膜を基板上に堆積させるプラズマCVD(PECVD:

Plasma Enhanced CVD) によるものである。

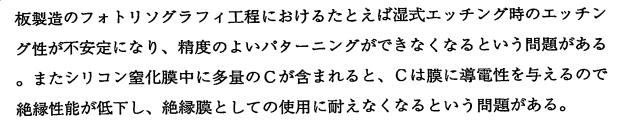
### [0005]

### 【発明が解決しようとする課題】

前述の先行技術には、以下のような問題点がある。特開2001-23904の熱CVD法では、高温における化学反応によってシリコン窒化薄膜を形成するので、生産性をも考慮すると、反応ガスと基板とを900℃から1000℃以上の高い温度まで昇温しなければならない。たとえば基板が半導体集積回路基板などの場合、半導体には耐熱温度が700~800℃程度のものも含まれるので、熱CVD法では、シリコン窒化膜が形成されるけれども、半導体集積回路自体が損傷して使用に耐えないということが起こり得る。すなわち熱CVD法は、限られた種類の基板にしか適用することができないという問題がある。

#### [0006]

特開平7-106256のPECVD法では、200~400℃程度の温度で 薄膜形成が可能であるので、熱CVD法のように基板自体を熱損傷させる恐れは ない。しかしながら、モノシラン系化合物、有機シラン系化合物および窒素化合 物のすべてがプラズマ励起されるので、モノシラン系化合物が解離されて生じる 水素(H)および有機シラン系化合物が解離されて生じる炭素(C)やHが、反 応生成物の一部として基板上に堆積されるシリコン窒化膜中に取込まれる。シリ コン窒化膜中に多量のHが含まれると、化学結合が不安定になるので、半導体基



## [0007]

このような問題点のうち、少なくともシリコン窒化膜に対するCの含有を防止する技術に、モノシラン(SiH4)、窒素(N2)およびアンモニア(NH3)の混合ガスを用い、PECVD法によって基板上にシリコン窒化膜を堆積させる方法がある。この方法によれば、原料ガスにCが含まれないので、シリコン窒化膜中にCが取込まれるという問題は解決される。しかしながら、モノシランは強い爆発性を有し大気中の酸素と触れただけで爆発するので、シリコン窒化膜の形成に一般的なPECVD装置を使用することができず、種々の付帯設備を設けて安全対策を講じた極めて高額なPECVD装置を使用しなければならないという問題がある。また前述のようにモノシランは爆発性を有するので、シリコン窒化膜の形成作業を行い得る者が、モノシランの取扱いに習熟した作業者のみに限定されるという問題がある。

## [0008]

本発明の目的は、安全にかつ効率よく形成することができ、炭素および水素含 有量の少ないシリコン窒化膜の形成方法および形成装置を提供することである。

## [0009]

# 【課題を解決するための手段】

本発明は、基板を処理容器の内部空間に収容し、

前記基板の収容される前記処理容器内にヘキサアルキルジシラザン  $\{(C_n H_{2n+1})_3\}$  ガスとプラズマ励起された窒素化合物からなるガスとを供給し、

前記へキサアルキルジシラザンガスと前記プラズマ励起された窒素化合物からなるガスとの反応生成物を前記基板上に堆積させてシリコン窒化膜を形成することを特徴とするシリコン窒化膜の形成方法である。

## [0010]

5/



本発明に従えば、処理容器内に収容される基板に、プラズマ励起された窒素化 合物からなるガスと、プラズマ励起されていないヘキサアルキルジシラザンガス とを供給し、窒素化合物がプラズマ励起されて生じる活性種とヘキサアルキルジ シラザンとが、基板付近において反応して生成される反応生成物を基板上に堆積 させることによって、シリコン窒化膜が形成される。ここで、窒素化合物とは、 N原子を構成原子として含む化合物のことをいい、 N原子のみからなる N 2 を含 む。

## [0011]

このように、シリコン窒化膜のシリコン(Si)供給源であるヘキサアルキル ジシラザンは、プラズマ励起されることなく供給されるので、基板付近において 窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とのエネルギ授受によって解 離し、解離したSiが前述の活性種と反応して反応生成物となる。したがって、 ヘキサアルキルジシラザンに含まれるCおよびHが過剰に活性化することがなく 、基板上に堆積されるシリコン窒化膜中含有されるCおよびHの量を少なくする ことができる。またヘキサアルキルジシラザンは、爆発性等の危険性を有するこ とがないので、シリコン窒化膜の形成作業を安全に行うことができ、また取扱い 作業者が限定されることがない。

#### [0012]

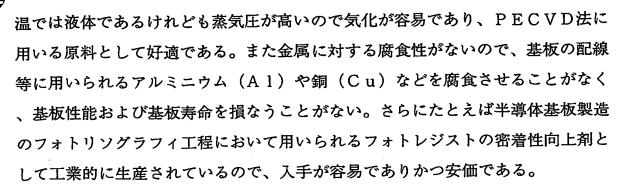
また本発明は、前記基板は、室温~800℃に加熱されることを特徴とする。 本発明に従えば、基板が室温~800℃に加熱されるので、基板付近における 窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とヘキサアルキルジシラザン とのエネルギ授受および反応生成物の生成が促進され、基板上へのシリコン窒化 膜の堆積が一層効率よく行われる。

#### [0013]

また本発明は、前記ヘキサアルキルジシラザンは、ヘキサメチルジシラザン (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>SiNHSi(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> であることを特徴とする。

# [0014]

本発明に従えば、ヘキサアルキルジシラザンは、ヘキサメチルジシラザン(以 後、HMDSと略称する)である。HMDSは、爆発性を有することがなく、常



### [0015]

また本発明は、前記窒素化合物は、 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか1種を含むガス構成であることを特徴とする。

## [0016]

本発明に従えば、プラズマ励起される窒素化合物は、 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか 1種を含んで構成される。 $N_2$ および $NH_3$ は、入手が容易でありかつ安価であるので、本シリコン窒化膜の形成方法の汎用性を高めることができる。ここで $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか 1種を含むガス構成とは、 $N_2$ および/または $NH_3$ を必須の構成要素として含み、さらに $H_2$ ,  $H_2$ 0年, $A_1$ 1年, $A_2$ 2年  $A_3$ 3年  $A_3$ 4年  $A_3$ 5年  $A_3$ 5年  $A_3$ 6年  $A_3$ 6年  $A_3$ 7年  $A_3$ 7年  $A_3$ 8年  $A_3$ 8

## [0017]

また本発明は、基板の表面にシリコン窒化膜を形成するシリコン窒化膜の形成装置であって、

前記基板を内部空間に収容する処理容器と、

前記処理容器の内部空間にヘキサアルキルジシラザンガスを供給する第 1 ガス 供給手段と、

前記処理容器の内部空間に窒素化合物からなるガスを供給する第2ガス供給手段と、

前記処理容器の内部空間に供給される窒素化合物からなるガスをプラズマ励起 するプラズマ励起手段とを含むことを特徴とするシリコン窒化膜の形成装置であ る。

## [0018]



本発明に従えば、シリコン窒化膜の形成装置は、基板を内部空間に収容する処理容器と、処理容器の内部空間にヘキサアルキルジシラザンガスを供給する第1ガス供給手段と、処理容器の内部空間に窒素化合物からなるガスを供給する第2ガス供給手段と、処理容器の内部空間に供給される窒素化合物からなるガスをプラズマ励起するプラズマ励起手段とを含んで構成される。

## [0019]

シリコン窒化膜の形成装置では、プラズマ励起された窒素化合物からなるガスと、プラズマ励起されていないヘキサアルキルジシラザンガスとが、基板の収容される処理容器内に供給され、窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とヘキサアルキルジシラザンガスとの反応によって生成される反応生成物が基板上に堆積されることによって、シリコン窒化膜が形成される。このように、爆発性等の危険性のないヘキサアルキルジシラザンと、プラズマ励起させた窒素化合物とを用いることによって、安全性に優れ不所望な付帯設備を設けることのない安価な、かつ生産効率の高いシリコン窒化膜の形成装置が実現される。

## [0020]

また本発明は、前記基板を加熱する加熱手段が、さらに設けられることを特徴とする。

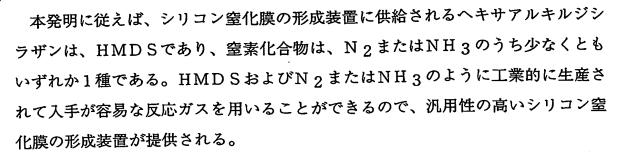
### [0021]

本発明に従えば、基板を加熱する加熱手段が、さらに設けられる。加熱手段によって、基板をたとえば室温~800℃に加熱することができるので、基板付近における窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とヘキサアルキルジシラザンとのエネルギ授受および反応生成物の生成が促進され、基板上へのシリコン窒化膜の堆積が一層効率よく行えるシリコン窒化膜の形成装置が実現される

## [0022]

また本発明は、前記へキサアルキルジシラザンは、ヘキサメチルジシラザン( HMDS)であり、前記窒素化合物は、 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか1種を含むガス構成であることを特徴とする。

## [0023]



## [0024]

## 【発明の実施の形態】

図1は、本発明の実施の一形態であるシリコン窒化膜の形成装置1の構成を簡 略化して示す図である。シリコン窒化膜の形成装置1は、基板2を内部空間3に 収容する処理容器4と、処理容器4の内部空間3にHMDSガスを供給する第1 ガス供給手段5と、処理容器4の内部空間3にN2ガスを供給する第2ガス供給 手段6と、処理容器4の内部空間3に供給されるN2ガスをプラズマ励起するプ ラズマ励起手段7と、基板2を加熱する加熱手段8とを含む。

### [0025]

処理容器4は、たとえばステンレス鋼などからなる略直方体形状を有する中空 の気密性を備えるチャンバーである。処理容器4の一方の側壁部9には、内部空 間3を排気するための排気口10が形成され、排気口10には排気管路11が接 続され、排気管路11の排気口10側と反対側の先端には真空ポンプ12(ター ボモレキュラーポンプ) が接続される。排気管路11の真空ポンプ12と処理容 器4の排気口10との間には、シャッタ13が設けられる。シャッタ13を開き 、真空ポンプ12を動作させることによって、内部空間3を排気し低圧にするこ とができる。またシャッタ13を閉じることによって、処理容器4の内部空間3 を密閉空間にすることができる。なお図1では省略されているけれども、処理容 器4には、基板2を内部空間3に出入させることの可能な開閉自在な扉が設けら れる。

# [0026]

処理容器 4 の内部空間 3 に収容されるシリコン窒化膜を形成するべき基板 2 は 、たとえばシリコンウェハに回路の形成されるシリコン基板である。基板2を加 熱する加熱手段8は、ヒータ14と、ヒータ14で発生される熱を基板2に伝導



する熱伝導部材15と、ヒータ14に電力を供給するとともに電力供給のON-OFF制御を行う図示しない制御電源とを含む。ヒータ14は、ニクロム線などの抵抗発熱材料が用いられる。熱伝導部材15に接するように、前述の基板2が装着され、熱伝導部材15を介してヒータ14によって、基板2が室温~800℃の所望の温度に加熱される。

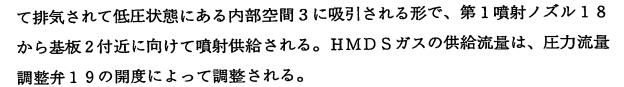
## [0 0 2 7]

制御電源は、たとえば予め定められる動作プログラムに従う通電時間制御によって基板2の温度制御を行うように構成されてもよく、またたとえば熱伝導部材15の基板2が装着される付近に温度検出器を設け、温度検出器の検出出力を制御電源に入力してON-OFFをフィードバック制御するように構成されてもよい。

## [0028]

# [0029]

HMDS供給源16は、たとえばボンベ状の密閉容器であり、内部には液状のHMDSが貯留され、密閉容器内の液面上に形成される空間には気化し蒸気圧に達するHMDSガスが存在する状態である。第1噴射ノズル18は、噴射孔20が基板2を臨み、噴射孔20から噴射されるHMDSガスが基板2付近に供給されるように処理容器4を構成するフランジ状の底板21に固設される。HMDSガスは、圧力流量調整弁19を開くことによって、前述の真空ポンプ12によっ



### [0030]

なお本実施の形態では、HMDSはその高い蒸気圧を利用してHMDS供給源 16内で気化したHMDSガスが処理容器 4内に吸引される形で供給されるように構成されるけれども、これに限定されることなく、HMDS供給源 16にたとえば窒素( $N_2$ )ガスを吹込んでバブリングを生じさせ、吹込んだ $N_2$ ガスをキャリアガスとしてHMDSガスを処理容器 4内に供給するように構成されてもよい。

## [0031]

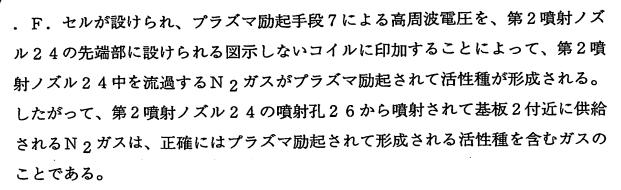
本実施の形態では、シリコン窒化膜の窒素(N)源である窒素化合物としてN2ガスが用いられる。N2ガスを処理容器4の内部空間3に供給する第2ガス供給手段6は、N2ガスを貯留するN2供給源22と、N2供給源22から処理容器4に供給されるN2ガスの流路である第2管路23と、第2管路23のガス流方向下流側の端部に接続されて内部空間3に収容される基板2付近にN2ガスを噴射するように設けられる第2噴射ノズル24と、N2供給源22と第2噴射ノズル24との間の第2管路23に設けられN2ガスの圧力と流量とを調整する圧力流量調整弁25とを含んで構成される。

## [0032]

 $N_2$ 供給源 2 2 は、たとえばボンベ状の密閉容器であり、内部には  $N_2$  ガスが 貯留されている。第 2 噴射ノズル 2 4 は、噴射孔 2 6 が基板 2 を臨み、噴射孔 2 6 から噴射される  $N_2$  ガスが基板 2 付近に供給されるように処理容器 4 を構成するフランジ状の底板 2 1 に固設される。  $N_2$  ガスの供給流量は、圧力流量調整弁 2 5 の開度によって調整される。

## [0033]

第2噴射ノズル24の第2管路23に接続される側の端部付近には、プラズマ励起手段7が接続される。プラズマ励起手段7は、高周波発振器27と、マッチングユニット28とを含んで構成される。プラズマ励起手段7には誘動結合型R



## [0034]

第1噴射ノズル18から基板2付近に供給されるHMDSは、第2噴射ノズル24から基板2付近に供給されるプラズマ励起されて形成される活性種からエネルギを受取って解離する。HMDSの解離によって形成されるSiが、さらに活性種と反応し、反応生成物が基板2の表面に堆積されてシリコン窒化膜が形成される。HMDSは、活性種からエネルギを与えられて解離するのであって、直接プラズマ励起されて解離するものではないので、HMDSの解離によって生じるCおよびHは、過剰に活性化することがない。

## [0035]

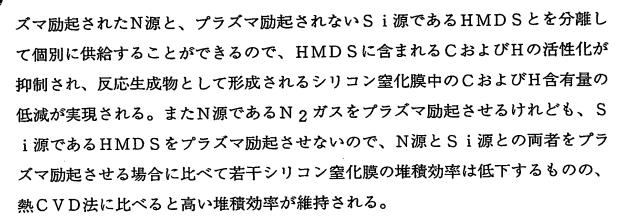
このようにシリコン窒化膜の形成装置1は、シリコン窒化膜の構成要素の一方であるN源のみをプラズマ励起させて供給し、シリコン窒化膜の構成要素の他方であるSi源のHMDSをプラズマ励起させることなく供給できるという特徴を有する。

## [0036]

一般的なPECVD装置では、処理容器内に一対の電極を備えて処理容器内で放電するので、処理容器内に供給されたN2ガス、NH3ガスおよびHMDSが共にプラズマ励起される。したがって、シリコン窒化膜の堆積効率はよいけれども、HMDSもプラズマ励起されてしまうので、SiとともにCおよびHも同様に活性化し、活性種との反応生成物として基板2の表面に堆積される。このようにして形成されるシリコン窒化膜は、CおよびHによって汚染されることになり、膜性能の低下を生じる。

# [0037]

しかしながら、本発明のシリコン窒化膜の形成装置1では、前述のようにプラ



### [0038]

シリコン窒化膜の形成装置 1によって形成されるシリコン窒化膜の組成は、主としてSi3N4であるけれども、このシリコン窒化膜におけるSiとNとの組成比は、基板 2付近に供給するIMDSおよびN2がスの流量比を調整することによって、制御することが可能である。またシリコン窒化膜の形成装置 1 では、シリコン窒化膜の構成要素であるSi およびNの両者を第 1 および第 2 がス供給手段 5 ,6 によって供給するので、シリコン窒化膜の形成に際し、基板のSi との反応を必須の要件としていない。したがって、基板の組成にSi を含有しなければならないという制約がないので、シリコン窒化膜を形成するべき基板は、シリコンウェハに限定されることなく、ガリウムヒ素(GaAs)などその他の組成の基板であってもよい。

## [0039]

図2は、シリコン窒化膜の形成装置1を用いて基板2上にシリコン窒化膜を形成する動作を説明するフローチャートである。図2を参照して基板2上にシリコン窒化膜を形成する動作を説明する。

# [0040]

ステップa1のスタートでは、シリコン窒化膜の形成装置1を準備するとともに、第1および第2ガス供給手段5,6には、HMDSおよびN2ガスが準備されている状態である。ステップa2では、基板2を、処理容器4の内部空間3に搬入し、熱伝導部材15の予め定められる位置に装着する。ステップa3では、シャッタ13を開き真空ポンプ12を動作させて、処理容器4内を排気する。シャッタ13の開口度によって処理容器4内の真空度を調整し、予め定められる圧



力にする。

## [0041]

ステップa4では、基板2を加熱手段8によって予め定められる温度に加熱する。基板2の加熱は、HMDSガスおよび $N_2$ ガスの供給される前に行われてもよい。ステップa5では、第2ガス供給手段6によって、処理容器4内にプラズマ励起手段7でプラズマ励起された $N_2$ ガスを供給する。ここで、 $N_2$ ガスは、より正確にはプラズマ励起されて形成される活性種を含むガスである。ステップa6では、第1ガス供給手段5によって、処理容器4内にHMDSガスを供給する。

### [0042]

ステップa7では、予め求められたシリコン窒化膜の堆積厚みと処理時間との関係に基づいて設定される時間が経過するまで、基板2の加熱とHMDSガスおよびN2ガスの供給とを継続し、HMDSガスとプラズマ励起によって形成される活性種との反応生成物を、基板2の表面に堆積させてシリコン窒化膜を形成する。ステップa8では、処理容器4内へのHMDSガスの供給を停止する。ステップa9では、処理容器4内へのN2ガスの供給を停止する。ステップa9では、処理容器4内へのN2ガスの供給を停止する。ステップa10では、前述の設定される時間が経過した後、基板2の加熱を停止して冷却する。

#### [0043]

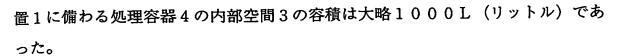
ステップa11では、前述の図1における図示が省略されているけれども、たとえば処理容器4に設けられる大気開放弁を開放して処理容器4内の圧力を大気圧に調整する。ステップa12では、処理容器4から基板2を搬出してステップa13に進み一連のシリコン窒化膜の形成動作を終了する。

### [0044]

(実施例)

以下に本発明の実施例を説明する。

#### [0045]



[0046]

## 【表1】

処理容器内の圧力	1×10 <sup>-7</sup> Torr
(真空排気時)	(約1. 3×10 <sup>-5</sup> Pa)
HMDSガス流量	1. 0 m L / m i n
N <sub>2</sub> ガス流量	1. 0 m L/m i n
シリコンウェハの加熱温度	700℃
高周波発振電力	2 5 0 W
発振周波数	13.56MHz

## [0047]

表1に示す条件にて、HMDSガスとN2ガスがプラズマ励起されて形成された活性種との反応生成物を、3hour継続してシリコンウェハ上に堆積させてシリコン窒化膜を形成した。形成されたシリコン窒化膜の組成を、XPS(X-ray Photoelectron Spectroscopy)およびフーリエ変換赤外分光光度計(FT-IR:Fourier Transform Infra Red)にて測定した。またシリコン窒化膜の比誘電率をインピーダンス計(WAYNEKERR社製; Precision Component Analyzer 6 4 2 5)で測定し、屈折率をエリプソメーター(溝尻光学工業所社製; DVA-FL型)で測定した。

## [0048]

図3はXPSによるシリコン窒化膜中のSiの分析結果を示す図であり、図4はXPSによるシリコン窒化膜中のNの分析結果を示す図である。図3中のライン31に明らかなように、Siの存在を示す結合エネルギにおいて明瞭なピークが認められた。同様に図4中のライン32に明らかなように、Nの存在を示す結合エネルギにおいて明瞭なピークが認められた。このことから、シリコンウェハ上に形成された膜中には、SiおよびNの含有されること、すなわちシリコン窒



化膜の形成されていることが確認された。

### [0049]

図5は、FT-IRによるシリコン窒化膜の分析結果を示す図である。FT-IRによるシリコン窒化膜の分析結果は、横軸に波数、縦軸に透過率をとって示され、図5中にライン33で示すスペクトルが、分析結果である。スペクトルから、シリコン窒化膜には、Si-Nの結合の存在が確認された。またスペクトルからごくわずかながらHの取込まれていることが確認された。一方C-Hは、FT-IRの検出限界以下であった。膜中にC-Hを含むと、非常に不安定になり、膜特性の経時変化を起こしやすくなる。また膜密度の緻密性も失われる。本方法により堆積されたシリコン窒化膜は、緻密で経時変化が起こりにくい膜であると考えられる。

### [0050]

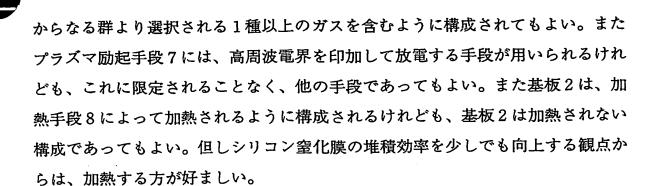
図6は、XPSによるシリコン窒化膜中のC(炭素)の分析結果を示す図である。図6中のライン34に示すように、Cが観測されなかったことから、膜中へのCの混入は少ない。

### [0051]

シリコン窒化膜の比誘電率は、7.6であり、他の絶縁皮膜たとえばシリコン酸化膜の比誘電率:4に比べて優れた値であった。屈折率は、 $1.8\sim2.0$ であった。シリコン窒化膜形成時における10円の比を調整することによって、シリコン窒化膜11により、11により、12により、13に所望の屈折率を制御することができる。このように所望の屈折率を有するシリコン窒化膜を形成することによって、たとえば導波路を形成する光学素子などへの利用可能性が期待できる。

## [0052]

以上に述べたように本実施の形態では、シリコン窒化膜のSi源にHMDSが用いられるけれども、これに限定されることなく、ヘキサアルキルジシラザンに属する他の有機シラン系化合物が用いられてもよい。また窒素化合物には、N2が用いられるけれども、これに限定されることなく、NH3が用いられてもよく、S6にS7にS8よび/またはS8にS9に加え、S9、S9にS9、S9にS9にS9のでは、



## [0053]

## 【発明の効果】

本発明によれば、処理容器内に収容される基板に、プラズマ励起された窒素化合物からなるガスと、プラズマ励起されていないヘキサアルキルジシラザンガスとを供給し、窒素化合物がプラズマ励起されて生じる活性種とヘキサアルキルジシラザンとが、基板付近において反応して生成される反応生成物を基板上に堆積させることによって、シリコン窒化膜が形成される。

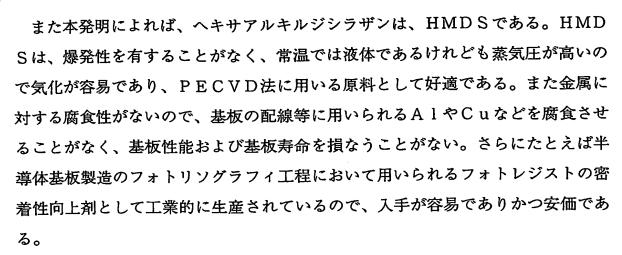
### [0054]

このように、シリコン窒化膜のSi供給源であるヘキサアルキルジシラザンは、プラズマ励起されることなく供給されるので、基板付近において窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とのエネルギ授受によって解離し、解離したSiが前述の活性種と反応して反応生成物となる。したがって、ヘキサアルキルジシラザンに含まれるCおよびHが過剰に活性化することがなく、基板上に堆積されるシリコン窒化膜中含有されるCおよびHの量を少なくすることができる。またヘキサアルキルジシラザンは、爆発性等の危険性を有することがないので、シリコン窒化膜の形成作業を安全に行うことができ、取扱い作業者の限定されることがない。

### [0055]

また本発明によれば、基板が室温~800℃に加熱されるので、基板付近における窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とヘキサアルキルジシラザンとのエネルギ授受および反応生成物の生成が促進され、基板上へのシリコン窒化膜の堆積が一層効率よく行われる。

### [0056]



## [0057]

また本発明によれば、プラズマ励起される窒素化合物は、 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか1種を含むガス構成である。 $N_2$ および $NH_3$ は、入手が容易でありかつ安価であるので、本シリコン窒化膜の形成方法の汎用性を高めることができる。

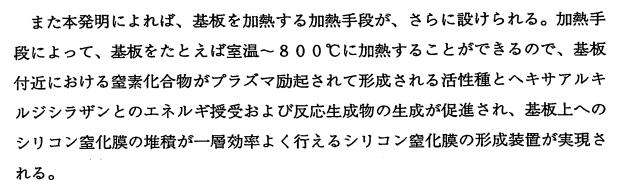
### [0058]

また本発明によれば、シリコン窒化膜の形成装置は、基板を内部空間に収容する処理容器と、処理容器の内部空間にヘキサアルキルジシラザンガスを供給する第1ガス供給手段と、処理容器の内部空間に窒素化合物からなるガスを供給する第2ガス供給手段と、処理容器の内部空間に供給される窒素化合物からなるガスをプラズマ励起するプラズマ励起手段とを含んで構成される。

#### [0059]

シリコン窒化膜の形成装置では、プラズマ励起された窒素化合物からなるガスと、プラズマ励起されていないヘキサアルキルジシラザンガスとが、基板の収容される処理容器内に供給され、窒素化合物がプラズマ励起されて形成される活性種とヘキサアルキルジシラザンガスとの反応によって生成される反応生成物が基板上に堆積されることによって、シリコン窒化膜が形成される。このように、爆発性等の危険性のないヘキサアルキルジシラザンと、プラズマ励起させた窒素化合物とを用いることによって、安全性に優れ不所望な付帯設備を設けることのない安価な、かつ生産効率の高いシリコン窒化膜の形成装置が実現される。

# [0060]



### [0061]

また本発明によれば、シリコン窒化膜の形成装置に供給されるヘキサアルキルジシラザンは、HMDSであり、窒素化合物は、 $N_2$ または $NH_3$ のうち少なくともいずれか1種である。HMDSおよび $N_2$ または $NH_3$ のように工業的に生産されて入手が容易な反応ガスを用いることができるので、汎用性の高いシリコン窒化膜の形成装置が提供される。

#### 【図面の簡単な説明】

### 【図1】

本発明の実施の一形態であるシリコン窒化膜の形成装置 1 の構成を簡略化して 示す図である。

#### 【図2】

シリコン窒化膜の形成装置1を用いて基板2上にシリコン窒化膜を形成する動作を説明するフローチャートである。

#### 【図3】

XPSによるシリコン窒化膜中のSiの分析結果を示す図である。

#### 【図4】

XPSによるシリコン窒化膜中のNの分析結果を示す図である。

#### 【図5】

FT-IRによるシリコン窒化膜の分析結果を示す図である。

#### 【図6】

XPSによるシリコン窒化膜中のCの分析結果を示す図である。

## 【符号の説明】

1 シリコン窒化膜の形成装置

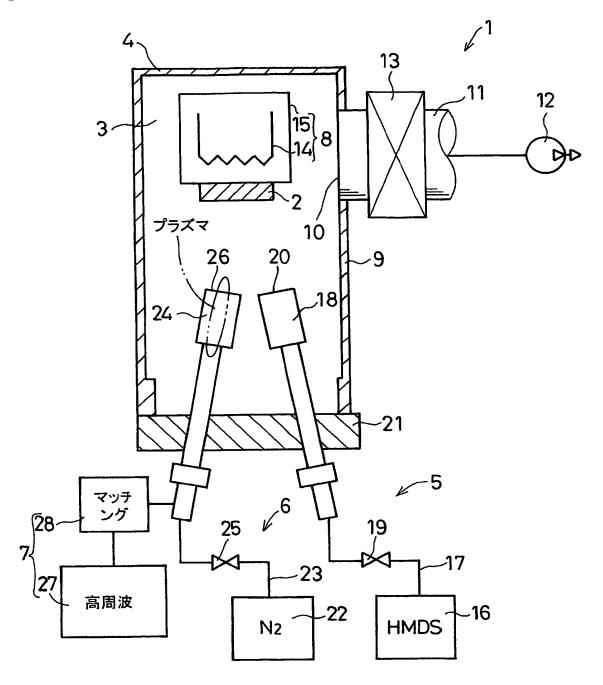


- 3 内部空間
- 4 処理容器
- 5 第1ガス供給手段
- 6 第2ガス供給手段
- 7 プラズマ励起手段
- 8 加熱手段
- 12 真空ポンプ
- 13 シャッタ



【書類名】 図面

【図1】



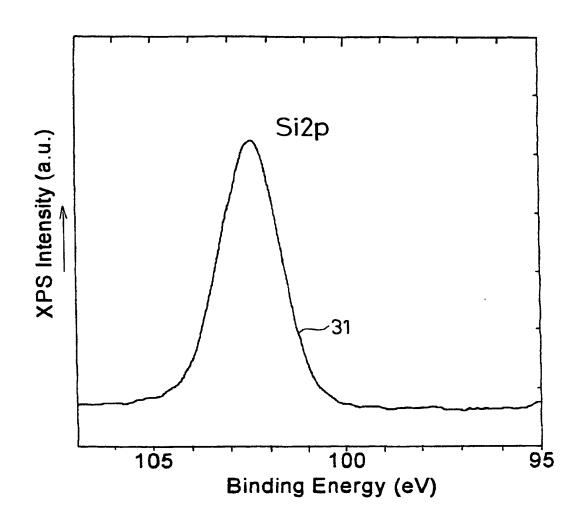


【図2】



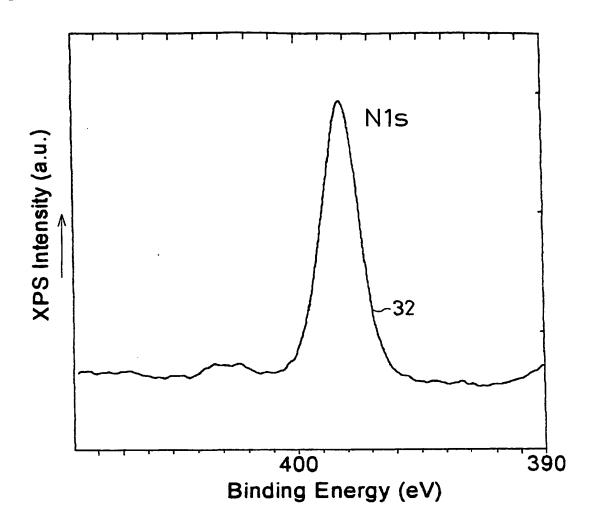


【図3】



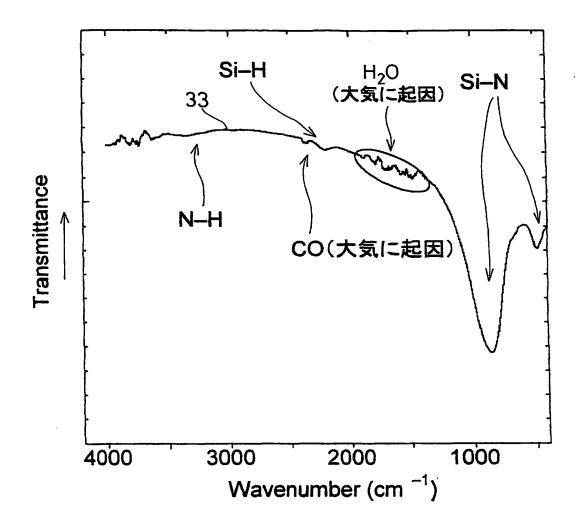


【図4】



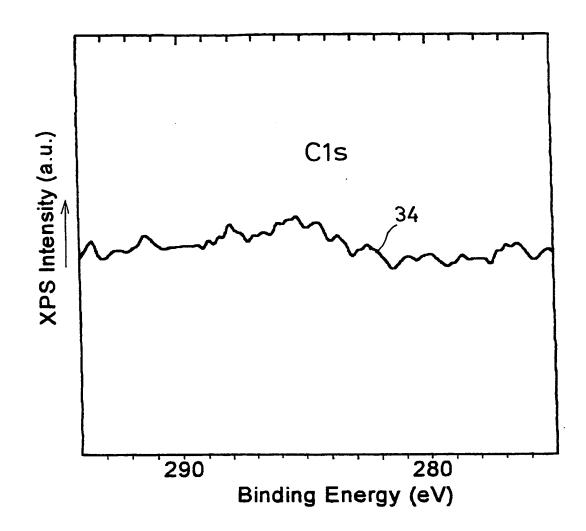


【図5】





【図6】





【 書類名 】 要約書

## 【要約】

【課題】 炭素および水素含有量の少ないシリコン窒化膜を、安全にかつ効率よく形成する。

【解決手段】 処理容器 4 の内部空間 3 に収容された基板 2 を所望の温度に加熱し、ヘキサメチルジシラザンガスと、N 2 ガスをプラズマ励起させて活性種の形成されたガスとを、基板 2 の収容された処理容器 4 内に供給し、ヘキサアルキルジシラザンガスと前述の活性種との反応によって生成される反応生成物を、基板 2 上に堆積させてシリコン窒化膜を形成する。

【選択図】 図1



## 認定・付加情報

特許出願の番号 特願2002-199122

受付番号 50200999113

書類名 特許願

担当官 田丸 三喜男 9079

作成日 平成14年 7月10日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】 89900046

【住所又は居所】 京都府京都市下京区中堂寺粟田町1番地

【氏名又は名称】 関西ティー・エル・オー株式会社

【代理人】 申請人

【識別番号】 100075557

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区備後町3丁目2番6号 敷島

ビル6階 西教特許事務所

【氏名又は名称】 西教 圭一郎

【選任した代理人】

【識別番号】 100101638

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区備後町3丁目2番6号 敷島

ビル6階 西教特許事務所

【氏名又は名称】 廣瀬 峰太郎



### 特願2002-199122

# 出願人履歴情報

識別番号

[899000046]

1. 変更年月日 [変更理由]

1999年 9月17日

変更理田」

新規登録

住 所

京都府京都市下京区中堂寺粟田町1番地

氏 名

関西ティー・エル・オー株式会社

2. 変更年月日

2002年 8月 2日

住所変更

[変更理由] 住 所

京都府京都市下京区中堂寺栗田町93番地

氏 名 関西ティー・エル・オー株式会社